

		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
K	1	<div><div>¹₁ H</div><div>Hydrogène</div><div>1,01</div></div>																	<div><div>⁴₂ He</div><div>Hélium</div><div>4,00</div></div>	
L	2	<div><div>⁷₃ Li</div><div>Lithium</div><div>6,94</div></div>	<div><div>⁹₄ Be</div><div>Beryllium</div><div>9,01</div></div>											<div><div>¹¹₅ B</div><div>Bore</div><div>10,8</div></div>	<div><div>¹²₆ C</div><div>Carbone</div><div>12,0</div></div>	<div><div>¹⁴₇ N</div><div>Azote</div><div>14,0</div></div>	<div><div>¹⁶₈ O</div><div>Oxygène</div><div>16,0</div></div>	<div><div>¹⁹₉ F</div><div>Fluor</div><div>19,0</div></div>	<div><div>²⁰₁₀ Ne</div><div>Néon</div><div>20,2</div></div>	
M	3	<div><div>²³₁₁ Na</div><div>Sodium</div><div>23,0</div></div>	<div><div>²⁴₁₂ Mg</div><div>Magnésiu m</div></div>											<div><div>²⁷₁₃ Al</div><div>Aluminium</div><div>27,0</div></div>	<div><div>²⁸₁₄ Si</div><div>Silicium</div><div>28,1</div></div>	<div><div>³¹₁₅ P</div><div>Phosphore</div><div>31,0</div></div>	<div><div>³²₁₆ S</div><div>Soufre</div><div>32,1</div></div>	<div><div>³⁵₁₇ Cl</div><div>Chlore</div><div>35,5</div></div>	<div><div>⁴⁰₁₈ Ar</div><div>Argon</div><div>39,9</div></div>	
N	4	<div><div>³⁹₁₉ K</div><div>Potassium</div><div>39,1</div></div>	<div><div>⁴⁰₂₀ Ca</div><div>Calcium</div><div>40,1</div></div>	<div><div>⁴⁵₂₁ Sc</div><div>Scandium</div><div>45,0</div></div>	<div><div>⁴⁸₂₂ Ti</div><div>Titane</div><div>47,9</div></div>	<div><div>⁵¹₂₃ V</div><div>Vanadium</div><div>50,9</div></div>	<div><div>⁵²₂₄ Cr</div><div>Chrome</div><div>52</div></div>	<div><div>⁵⁵₂₅ Mn</div><div>Manganèse</div><div>54,9</div></div>	<div><div>⁵⁶₂₆ Fe</div><div>Fer</div><div>55,8</div></div>	<div><div>⁵⁹₂₇ Co</div><div>Cobalt</div><div>58,9</div></div>	<div><div>⁵⁸₂₈ Ni</div><div>Nickel</div><div>58,7</div></div>	<div><div>⁶³₂₉ Cu</div><div>Cuivre</div><div>63,5</div></div>	<div><div>⁶⁴₃₀ Zn</div><div>Zinc</div><div>65,4</div></div>	<div><div>⁶⁹₃₁ Ga</div><div>Gallium</div><div>69,7</div></div>	<div><div>⁷⁴₃₂ Ge</div><div>Germaniu m</div></div>	<div><div>⁷⁵₃₃ As</div><div>Arsenic</div><div>74,9</div></div>	<div><div>⁸⁰₃₄ Se</div><div>Sélénium</div><div>79,0</div></div>	<div><div>⁷⁹₃₅ Br</div><div>Brome</div><div>79,9</div></div>	<div><div>⁸⁴₃₆ Kr</div><div>Krypton</div><div>83,8</div></div>	
O	5	<div><div>⁸⁵₃₇ Rb</div><div>Rubidium</div><div>85,5</div></div>	<div><div>⁸⁸₃₈ Sr</div><div>Strontium</div><div>87,6</div></div>	<div><div>⁸⁹₃₉ Y</div><div>Yttrium</div><div>88,9</div></div>	<div><div>⁹⁰₄₀ Zr</div><div>Zirconium</div><div>91,2</div></div>	<div><div>⁹³₄₁ Nb</div><div>Niobium</div><div>92,9</div></div>	<div><div>⁹⁸₄₂ Mo</div><div>Molybdène</div><div>95,9</div></div>	<div><div>⁹⁸₄₃ Tc</div><div>Technétiu m</div></div>	<div><div>¹⁰²₄₄ Ru</div><div>Ruthénium</div><div>101,1</div></div>	<div><div>¹⁰³₄₅ Rh</div><div>Rhodium</div><div>102,9</div></div>	<div><div>¹⁰⁶₄₆ Pd</div><div>Palladium</div><div>106,4</div></div>	<div><div>¹⁰⁷₄₇ Ag</div><div>Argent</div><div>107,9</div></div>	<div><div>¹¹⁴₄₈ Cd</div><div>Cadmium</div><div>112,4</div></div>	<div><div>¹¹⁵₄₉ In</div><div>Indium</div><div>114,8</div></div>	<div><div>¹²⁰₅₀ Sn</div><div>Étain</div><div>118,7</div></div>	<div><div>¹²¹₅₁ Sb</div><div>Antimoine</div><div>121,8</div></div>	<div><div>¹²⁸₅₂ Te</div><div>Tellure</div><div>127,6</div></div>	<div><div>¹²⁷₅₃ I</div><div>Iode</div><div>126,9</div></div>	<div><div>¹²⁹₅₄ Xe</div><div>Xénon</div><div>131,3</div></div>	
P	6	<div><div>¹³³₅₅ Cs</div><div>Césium</div><div>132,9</div></div>	<div><div>¹³⁸₅₆ Ba</div><div>Baryum</div><div>137,3</div></div>	<div><div>*</div></div>	<div><div>¹⁸⁰₇₂ Hf</div><div>Hafnium</div><div>178,5</div></div>	<div><div>¹⁸¹₇₃ Ta</div><div>Tantale</div><div>180,9</div></div>	<div><div>¹⁸⁴₇₄ W</div><div>Tungstène</div><div>183,9</div></div>	<div><div>¹⁸⁵₇₅ Re</div><div>Rhénium</div><div>186,2</div></div>	<div><div>¹⁹²₇₆ Os</div><div>Osmium</div><div>190,2</div></div>	<div><div>¹⁹³₇₇ Ir</div><div>Iridium</div><div>192,2</div></div>	<div><div>¹⁹⁵₇₈ Pt</div><div>Platine</div><div>195,1</div></div>	<div><div>¹⁹⁷₇₉ Au</div><div>Or</div><div>197,0</div></div>	<div><div>²⁰²₈₀ Hg</div><div>Mercure</div><div>200,6</div></div>	<div><div>²⁰⁵₈₁ Tl</div><div>Thallium</div><div>204,4</div></div>	<div><div>²⁰⁸₈₂ Pb</div><div>Plomb</div><div>207,2</div></div>	<div><div>²⁰⁹₈₃ Bi</div><div>Bismuth</div><div>209,0</div></div>	<div><div>²¹⁰₈₄ Po</div><div>Polonium</div><div>210</div></div>	<div><div>²¹⁸₈₅ At</div><div>Astate</div><div>210</div></div>	<div><div>²²²₈₆ Rn</div><div>Radon</div><div>222</div></div>	
Q	7	<div><div>²²³₈₇ Fr</div><div>Francium</div><div>223</div></div>	<div><div>²²⁶₈₈ Ra</div><div>Radium</div><div>226,1</div></div>	<div><div>**</div></div>	<div><div>²⁶⁰₁₀₄ Rf</div><div>Rutherfordium</div><div>260</div></div>	<div><div>²⁶⁰₁₀₅ Db</div><div>Dubnium</div><div>260</div></div>	<div><div>²⁶⁰₁₀₆ Sg</div><div>Seaborgium</div><div>260</div></div>	<div><div>²⁶¹₁₀₇ Bh</div><div>Bohrium</div><div>261</div></div>	<div><div>²⁶⁵₁₀₈ Hs</div><div>Hassium</div><div>265</div></div>	<div><div>²⁶⁶₁₀₉ Mt</div><div>Meitneriu m</div></div>	<div><div>²⁶⁹₁₁₀ Ds</div><div>Darmstadtium</div><div>281 ?</div></div>	<div><div>²⁷²₁₁₁ ??</div></div>								
		* Lanthanides :			<div><div>¹³⁹₅₇ La</div><div>Lanthane</div><div>139,9</div></div>	<div><div>¹⁴⁰₅₈ Ce</div><div>Cérium</div><div>140,1</div></div>	<div><div>¹⁴¹₅₉ Pr</div><div>Praséodyme</div><div>140,9</div></div>	<div><div>¹⁴⁴₆₀ Nd</div><div>Néodyme</div><div>144,2</div></div>	<div><div>¹⁴⁵₆₁ Pm</div><div>Prométhium</div><div>145</div></div>	<div><div>¹⁵²₆₂ Sm</div><div>Samarium</div><div>150,4</div></div>	<div><div>¹⁵³₆₃ Eu</div><div>Europium</div><div>152,0</div></div>	<div><div>¹⁵⁸₆₄ Gd</div><div>Gadoliniu m</div></div>	<div><div>¹⁵⁹₆₅ Tb</div><div>Terbium</div><div>158,9</div></div>	<div><div>¹⁶²₆₆ Dy</div><div>Dysprosium</div><div>162,5</div></div>	<div><div>¹⁶⁵₆₇ Ho</div><div>Holmium</div><div>164,9</div></div>	<div><div>¹⁶⁶₆₈ Er</div><div>Erbium</div><div>167,3</div></div>	<div><div>¹⁶⁹₆₉ Tm</div><div>Thulium</div><div>168,9</div></div>	<div><div>¹⁷⁴₇₀ Yb</div><div>Ytterbium</div><div>173,0</div></div>	<div><div>¹⁷⁵₇₁ Lu</div><div>Lutétium</div><div>175,0</div></div>	
		** Actinides :			<div><div>²²⁷₈₉ Ac</div><div>Actinium</div><div>227</div></div>	<div><div>²³²₉₀ Th</div><div>Thorium</div><div>232</div></div>	<div><div>²³¹₉₁ Pa</div><div>Protactinium</div><div>231</div></div>	<div><div>²³⁸₉₂ U</div><div>Uranium</div><div>238,0</div></div>	<div><div>²³⁷₉₃ Np</div><div>Neptunium</div><div>237</div></div>	<div><div>²³⁹₉₄ Pu</div><div>Plutonium</div><div>242</div></div>	<div><div>²⁴³₉₅ Am</div><div>Américium</div><div>243</div></div>	<div><div>²⁴⁷₉₆ Cm</div><div>Curium</div><div>247</div></div>	<div><div>²⁴⁹₉₇ Bk</div><div>Berkélium</div><div>249</div></div>	<div><div>²⁵¹₉₈ Cf</div><div>Californium</div><div>249</div></div>	<div><div>²⁵⁴₉₉ Es</div><div>Einsteinium</div><div>254</div></div>	<div><div>²⁵³₁₀₀ Fm</div><div>Fermium</div><div>255</div></div>	<div><div>²⁵⁶₁₀₁ Md</div><div>Mendélévium</div><div>256</div></div>	<div><div>²⁵⁴₁₀₂ No</div><div>Nobélium</div><div>253</div></div>	<div><div>²⁵⁷₁₀₃ Lw</div><div>Lawrencium</div><div>257</div></div>	

nombre de masse → ^AX ← symbole de l'élément

nombre de charge → _ZX ← nom de l'élément

xxxxxx ← nom de l'élément

mmmm ← masse molaire atomique en g / mol

^A_ZX

liquide

^A_ZX

gazeux

^A_ZX

artificiel

Non métaux

Tableau périodique des éléments chimiques

Version flash

http://archives.universcience.fr/francais/ala_cite/expo/tempo/aluminium/science/mendeleiev/mendeleiev.swf

http://archives.universcience.fr/francais/ala_cite/expo/tempo/aluminium/science/mendeleiev/